

⑨



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets

⑪ Veröffentlichungsnummer:

**0 236 785
A1**

⑫

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

⑲ Anmeldenummer: 87102100.2

⑤① Int. Cl. 4: C07C 39/10 , C07C 37/60

⑳ Anmeldetag: 14.02.87

③③ Priorität: 11.03.86 DE 3607924

④③ Veröffentlichungstag der Anmeldung:
16.09.87 Patentblatt 87/38

⑥④ Benannte Vertragsstaaten:
AT CH DE FR GB GR IT LI NL SE

⑦① Anmelder: Degussa Aktiengesellschaft
Weissfrauenstrasse 9
D-6000 Frankfurt am Main 1(DE)

⑦② Erfinder: Prescher, Günter, Dr.
Liesingstrasse 2
D-6450 Hanau 9(DE)
Erfinder: Ritter, Gebhard, Dr.
Lucasweg 1
D-6100 Darmstadt(DE)
Erfinder: Sauerstein, Holger
Goethestrasse 1
D-6451 Grosskrotzenburg(DE)

⑥④ Verfahren zur Herstellung von Trihydroxybenzolen.

⑤⑦ Durch Verwendung erhöhter Temperaturen und bestimmter niedriger Wassergehalte vor Eintritt der Reaktion lassen sich 1,2,3- und 1,2,4-Trihydroxybenzole durch direkte Umsetzung von Resorcin mit wässrigem Wasserstoffperoxid in sehr guten Ausbeuten gewinnen.

EP 0 236 785 A1

Xerox Copy Centre

BEST AVAILABLE COPY

Verfahren zur Herstellung von Trihydroxybenzolen

Die Erfindung betrifft die Herstellung von 1,2,3-Trihydroxybenzol (Pyrogallol) und 1,2,4-Trihydroxybenzol (Hydroxyhydrochinon).

Beide Substanzen sind als starke Reduktionsmittel bekannt und werden dementsprechend technisch eingesetzt:

Pyrogallol wird in der Fotografie und Lithographie, in der Galvanotechnik und für kosmetische Zubereitungen sowie für gewisse Insektizide verwendet; Hydroxyhydrochinon wird als Stabilisator, Antioxydans und Polymerisationsinhibitor, sowie wegen seiner gegenüber Pyrogallol geringeren Toxizität auch in der kosmetischen Industrie benutzt. - (ULLMANN, 4. Auflage, Band 18, Seite 223).

Die wichtigste industrielle Gewinnungsmethode für Pyrogallol war bisher die Decarboxylierung der natürlich vorkommenden Gallussäure, deren Menge aber begrenzt ist, und die selbst recht teuer ist.

Es bestand daher schon lange ein Bedürfnis, Pyrogallol auch synthetisch herstellen zu können. Schon seit fast 100 Jahren beschäftigte man sich mit einer Umsetzung zwischen Resorcin und Wasserstoffperoxid, ohne zu einem Erfolg zu kommen.

Wurster erhielt im Jahre 1887 überhaupt kein Produkt, sondern gab nur an, daß Resorcin durch Wasserstoffperoxid rasch nahezu zerstört würde (B, 20, 1887, Seite 2938). H.v.Liebig beschrieb dann im Jahre 1912 das Auftreten eines dunkelbraunen Lackes mit der Formel $C_{12}H_{10}O_6$, dem er den Namen "Resorcinbraun" gab.

Er nahm an, daß es dem aus Resorcin, Wasserstoffperoxid und Ammoniak anfallenden Resorcinblau oder Lackmold entsprechend auch polymolekular sei. (J. Pr. [2] 85, Seite 258). R. Hettinger bewies dann aber, daß das Produkt Lackmold nicht einheitlich sei (Biochem. Z. 65, Seite 177 ((1914))).

Da die Reaktion ohne Katalysator nicht zu einem definierten Produkt führte, wurde sie in Gegenwart von Katalysatoren, wie z.B. Ferrosulfat, durchgeführt und dabei nur eine Lumineszenz festgestellt; weitere Angaben fehlten (Z. anorg.Ch. 199, Seite 400/403, 1931).

Bei Verwendung von Wolframsäure als Katalysator entstand Maleinsäure und Kohlendioxid (J. Indian Chem. Soc. 19, ((1942)) Seite 499), und in Gegenwart von wäßrigem Natriumhydroxid wurde mit Kaliumperoxidisulfat nur Kohlendioxid erhalten - (Atti X Congr. int. Chim. Rom, 1938, Bd. 3, Seite 682 ff.).

1963 nahm Musso bei der Untersuchung der Autoxydationsprodukte von Resorcin in ammoniakalischer Lösung, die er auch mit Wasserstoffperoxid durchführte, kondensierte Verbindungen (Phenoxazone) als Endprodukte an (B, 96, Seite 1579 ff. ((1963))).

Bei einer späteren, kinetischen Untersuchung der Reaktion zwischen Resorcin und Wasserstoffperoxid in Gegenwart von Cu-II-Ionen und pH-Werten von 10,7 bis 12,7 wurde als Endprodukt versuchsweise ein Dihydroxytrichinon angegeben. Er wurde außerdem festgestellt, daß bei einem pH-Wert von nur 9 die Reaktion außerordentlich langsam ablief (Inorg. Chim. Acta, Bd. 99, 1985, Seite 217 ff.) Der Versuch, die Hydroxylierung von Resorcin und Wasserstoffperoxid mit den hochgiftigen Fluorketonen als Katalysatoren vorzunehmen, führte zwar zu einer sehr geringen Bildung von Trihydroxybenzolen, aber mindestens 90 % des umgesetzten Wasserstoffperoxids ließen sich trotz dieser Katalysatoren nicht zu den gewünschten Produkten umsetzen (JP-PS 50-151-832 [1975]).

Nach diesen zwischen 1887 und 1985 erfolgten Veröffentlichungen über die Reaktion zwischen Resorcin und Wasserstoffperoxid mußte die Fachwelt daher annehmen, daß hierbei zahlreiche, zum größten Teil nicht eindeutig festgelegte Verbindungen entstanden, und daß diese Reaktion zur Herstellung, und schon gar nicht im technischen Maße, von Pyrogallol und Hydroxyhydrochinon geeignet sei.

Die Fachwelt ging daher auch völlig andere Wege, um Pyrogallol herzustellen, z.B. durch Erhitzen von bestimmten Diaminophenolen unter sauren Bedingungen (DE-OS 24 45 336), durch Dealkylieren von aufwendig über mehrfach halogenierte aromatische Äther hergestellte Pyrogalloläther (DE-OS 26 27 874), über Tetrahalogenderivate des Cyclohexanons und deren basisch katalysierten Hydrolyse (DE-OS 26 53 446). Auch die Oxydation eines ein- oder zweiwertigen aromatischen Hydroxyaldehyds, der zunächst speziell hergestellt werden mußte, unter basischen Bedingungen mit u.a. Wasserstoffperoxid wurde beschrieben (EU-PS 0 025 659).

Trotz des Aufwandes dieser zum Teil mehrstufigen Verfahren ließen die Ausbeuten an Pyrogallol und Hydroxyhydrochinon erheblich zu wünschen übrig, und keines dieser Verfahren war technisch zur Herstellung der beiden Stoffe geeignet.

Aufgabe der Erfindung ist es nun, Pyrogallol und Hydroxyhydrochinon ohne Aufwand durch Oxydation von Resorcin mit Wasserstoffperoxid herzustellen.

Es wurde nun gefunden, daß sich diese Aufgabe lösen läßt, wenn man Resorcin bei mindestens 60 °C mit wäßrigem Wasserstoffperoxid in Kontakt bringt, wobei die anfängliche Wassermenge des Gemisches vor Beginn der Reaktion zwischen 0,1 bis 36 Gewichtsprozent, bezogen auf das Gemisch, liegt.

Günstig ist es, Resorcin bei mindestens 80 °C mit dem wäßrigen Wasserstoffperoxid zu kontaktieren. Selbst Temperaturen bis herauf zu 150 °C können von Anfang an verwendet werden. Bei Verwendung noch höherer Temperaturen muß jedoch zusätzlich geheizt werden. Als besonders günstige Anfangstemperaturen bei dem Inkontaktbringen von Resorcin und wäßrigem Wasserstoffperoxid haben sich der Bereich zwischen 110 und 120 °C erwiesen. Die erfindungsgemäß anzuwendenden höheren Temperaturen haben anscheinend die Umsetzung in Richtung der Bildung von Trihydroxybenzolen gelenkt. Aber auch die vor Beginn der Reaktion vorliegenden Wassermengen haben einen Einfluß auf die Reaktion.

Bevorzugte Wassermengen vor Beginn der Reaktion liegen bei 0,5 bis 1,5 Gewichtsprozent, bezogen auf das Gemisch aus Resorcin und Wasserstoffperoxid, besonders bevorzugt sind Wassermengen von 0,8 bis 10 Gewichtsprozent, ganz besonders bevorzugt von 0,8 bis 6 Gewichtsprozent.

Das Einsetzen einer Resorcinschmelze war hiernach besonders erfolgreich. Auch in dem genannten Temperaturbereich gesättigte wäßrige Lösungen von Resorcin, z.B. gesättigt bei 80 oder 100 °C, konnten verwendet werden. Die Reaktionszeiten steigen jedoch im allgemeinen mit steigendem Wassergehalt an, siehe z.B. Beispiel 2 und 6.

Auch die Ausbeuten werden durch den Wassergehalt beeinflusst. Dieser Einfluß ist zwar bei Einsetzen einer Schmelze von Resorcin nicht ins Gewicht fallend, siehe Beispiel 2 bis 4, tritt jedoch bei Verwendung einer gesättigten Lösung deutlich in Richtung einer Abnahme der Ausbeute auf, siehe Beispiel 6 und 7.

In diesen genannten Fällen wurde das gleiche Molverhältnis von Resorcin zu Wasserstoffperoxid - (100 %ig) eingesetzt, nämlich 10 : 1. Dieses Verhältnis liegt normalerweise bei 5 bis 20 : 1; bevorzugt ist ein Verhältnis von 10 bis 20 : 1. Da aber bei einem Molverhältnis von 10 : 1 recht gute Ergebnisse erhalten werden, ist für eine technische Durchführung dieses Molverhältnis vorzuziehen, da hierdurch die Menge an umzuwälzendem Resorcin nicht unnötig groß ist.

20 Wäßriges Wasserstoffperoxid wird in üblichen Lösungen von 20 -85 Gewichtsprozent Wasserstoffperoxid eingesetzt, bevorzugt zwischen 30 -85 Gewichtsprozent.

Durch das erfindungsgemäße Verfahren ist es zum ersten Mal möglich geworden, direkt, d.h. ohne Verwendung eines Katalysators, aus Resorcin und wäßrigem Wasserstoffperoxid 1,2,3- und 1,2,4-Trihydroxybenzole herzustellen, und zwar mit sehr guten Ausbeuten, allein durch Verwendung höherer Temperaturen und eines geringen Wassergehalts vor Beginn der Reaktion. Ein solches Ergebnis war nach den Fehlschlägen gemäß dem Stand der Technik in den letzten hundert Jahren nicht vorausgesehen gewesen.

Die nachfolgenden Beispiele sollen die Erfindung weiter erläutern. Aus ihnen geht auch deutlich der Einfluß der Temperatur und des Wassergehaltes auf die Reaktion hervor.

Beispiel 1

110 g (1,0 mol) Resorcin werden auf 110 °C erwärmt. Zu dieser Schmelze gibt man 2,52 g - (0,05 mol) 70 %iges Wasserstoffperoxid unter Rühren hinzu. Die Temperatur in der Reaktionslösung erhöht sich danach auf 133 °C. Nach Abklingen der Exothermie wird nach 10 Minuten ein Wasserstoffperoxidumsatz von 97,8 % bestimmt. Das Reaktionsgemisch enthält dann 5,5 g 1,2,4-Trihydroxybenzol und 0,85 g Pyrogallol, was einer Gesamtausbeute an Trihydroxybenzolen von 99,2 %, bezogen auf umgesetztes Wasserstoffperoxid, entspricht.

Das Verhältnis von Hydroxyhydrochinon zu Pyrogallol beträgt 6,4 : 1.

Beispiel 2

55 g (0,5 mol) Resorcin werden auf 110 °C erwärmt. Zu dieser Schmelze gibt man 2,43 g - (0,05 mol) 70 %iges Wasserstoffperoxid unter Rühren hinzu. Die Temperatur in der Reaktionslösung steigt hierbei auf 162 °C an. Nach Abklingen der Exothermie wird nach 10 Minuten ein Wasserstoffperoxidumsatz von 99,8 % bestimmt. Das Reaktionsgemisch enthält dann 4,8 g 1,2,4-Trihydroxybenzol und 0,95 g Pyrogallol, was einer Gesamtausbeute an Trihydroxybenzolen von 91,1 %, bezogen auf umgesetztes Wasserstoffperoxid, entspricht.

Das Verhältnis von Hydroxyhydrochinon zu Pyrogallol beträgt 5,0 : 1.

Beispiel 3

55 g (0,5 mol) Resorcin werden auf 110 °C erwärmt. Zu dieser gerührten Schmelze gibt man 2 g (0,05 mol) 85 %iges Wasserstoffperoxid. Die Temperatur in der Reaktionslösung erhöht sich danach auf 135 °C. Nach Abklingen der Exothermie wird nach 10 Minuten ein Wasserstoffperoxidumsatz von 98 % bestimmt. Das Reaktionsgemisch enthält dann 4,65 g 1,2,4-Trihydroxybenzol und 1,1 g Pyrogallol, was einer Gesamtausbeute an Trihydroxybenzolen von 93%, bezogen auf umgesetztes Wasserstoffperoxid, entspricht.

Das Verhältnis von Hydroxyhydrochinon zu Pyrogallol beträgt 4,2 : 1.

Beispiel 4

55 g (0,5 mol) Resorcin werden auf 110 °C erwärmt. Zu dieser gerührten Schmelze gibt man 5,7 g (0,05 mol) 30 %iges Wasserstoffperoxid. Die Temperatur in der Reaktionslösung erhöht sich danach auf 137 °C. Nach Abklingen der Exothermie wird nach 10 Minuten ein Wasserstoffperoxidumsatz von 99 % bestimmt. Das Reaktionsgemisch enthält dann 4,68 g 1,2,4-Trihydroxybenzol und 1,35 g Pyrogallol, was einer Gesamtausbeute an Trihydroxybenzolen von 96,0 %, bezogen auf umgesetztes Wasserstoffperoxid, entspricht.

Das Verhältnis von Hydroxyhydrochinon zu Pyrogallol beträgt 3,4 : 1.

Beispiel 5

55 g (0,5 mol) Resorcin werden auf 110 °C in einer N₂-Atmosphäre erwärmt. Zu dieser gerührten Schmelze gibt man 4,86 g (0,1 mol) 70 %iges Wasserstoffperoxid. Die Temperatur in der Reaktionslösung erhöht sich danach auf 175 °C. Nach 10 Minuten wird ein Wasserstoffperoxidumsatz von 100 % bestimmt. Das Reaktionsgemisch enthält dann 7,93 g 1,2,4-Trihydroxybenzol und 2,52 g Pyrogallol, was einer Gesamtausbeute an Trihydroxybenzolen von 83 %, bezogen auf eingesetztes Wasserstoffperoxid, entspricht. Das Verhältnis von Hydroxyhydrochinon zu Pyrogallol beträgt 3,1 : 1.

Beispiel 6

55 g (0,5 mol) Resorcin werden auf 100 °C erwärmt und mit 6 g Wasser versetzt. Zu dieser gesättigten Lösung gibt man 2,52 g (0,05 mol) 70 %iges Wasserstoffperoxid unter starkem Rühren hinzu. Die Temperatur in der Reaktionslösung erhöht sich danach auf 112 °C. Nach 20 Minuten

wird ein Wasserstoffperoxidumsatz von 100 % bestimmt. Das Reaktionsgemisch enthält dann 3,54 g 1,2,4-Trihydroxybenzol und 1,06 g Pyrogallol, was einer Gesamtausbeute an Trihydroxybenzolen von 70,3 %, bezogen auf eingesetztes Wasserstoffperoxid, entspricht. Das Verhältnis von Hydroxyhydrochinon zu Pyrogallol beträgt 3,3 : 1.

Beispiel 7

55 g (0,5 mol) Resorcin werden auf 100 °C erwärmt und mit 6 g Wasser versetzt. Zu dieser gesättigten Lösung von Resorcin in Wasser gibt man 5,67 g (0,05 mol) 30 %iges Wasserstoffperoxid unter starkem Rühren hinzu. Die Temperatur in der Lösung erhöht sich danach auf 106 °C. Nach 20 Minuten wird ein Wasserstoffperoxidumsatz von 100 % bestimmt. Das Reaktionsgemisch enthält dann 2,7 g 1,2,4-Trihydroxybenzol und 1,55 g 1,2,3-Trihydroxybenzol, was einer Gesamtausbeute an Trihydroxybenzolen von 66,8 %, bezogen auf eingesetztes Wasserstoffperoxid, entspricht. Das Verhältnis von Hydroxyhydrochinon zu Pyrogallol beträgt 1,74 : 1.

Beispiel 8

11 g (0,1 mol) Resorcin werden bei 30 °C in 20 g Wasser aufgelöst und mit 4,86 g (0,1 mol) 70 %igem Wasserstoffperoxid versetzt. Nach 3 Stunden Reaktionsdauer bei 30 °C wird ein Wasserstoffperoxidumsatz von 60 % bestimmt, wobei jedoch keine nachweisbare Menge an Trihydroxybenzolen gebildet worden ist. Nach dieser Zeit wird die Temperatur auf 80 °C erhöht. Nach einer Stunde Reaktionsdauer ist das Wasserstoffperoxid dann vollständig umgesetzt, wobei eine geringe Menge an Trihydroxybenzolen (< 10 %) gebildet worden ist.

Beispiel 9

11 g (0,1 mol) Resorcin werden bei 80 °C in 20 g Wasser gelöst und mit 4,86 g (0,1 mol) 70 %igem Wasserstoffperoxid versetzt. Während der Aufheizphase wurde bereits eine Braunfärbung beobachtet. Die Temperatur in der Reaktionslösung erhöht sich danach auf 90 °C. Nach 10 Minuten wird ein Wasserstoffperoxidumsatz von 100 % bestimmt. Das Reaktionsgemisch enthält äußerst geringe Mengen (< 10 %) an Trihydroxybenzolen.

BEST AVAILABLE COPY

Beispiel 10

55 g (0,5 mol) Resorcin werden auf 80 °C erwärmt und mit 8 g Wasser in Lösung aufgelöst. Zu dieser gesättigten Lösung gibt man 2,43 g (0,05 mol) 70 %iges Wasserstoffperoxid unter starkem Rühren hinzu. Die Temperatur erhöht sich während der gesamten Umsetzung nicht.

Nach 20 bzw. 60 Minuten wird ein Wasserstoffperoxidumsatz von 92,9 % bzw. 100 % bestimmt. Das Reaktionsgemisch enthält dann 4,33 g 1,2,4-Trihydroxybenzol und 1,0 g 1,2,3-Trihydroxybenzol, was einer Gesamtausbeute an Trihydroxybenzolen von 84 %, bezogen auf eingesetztes Wasserstoffperoxid, entspricht.

Beispiel 11

55 g (0,5 mol) Resorcin werden auf 60 °C erwärmt und mit 13 g Wasser versetzt. Zu dieser gesättigten Lösung gibt man 2,43 g (0,05 mol) 70 %iges Wasserstoffperoxid unter starkem Rühren hinzu. Die Temperatur in der Reaktionslösung erhöht sich nach der Zugabe nicht. Nach insgesamt 4 Stunden wird ein Wasserstoffperoxidumsatz von 98,2 % bestimmt. Das Reaktionsgemisch enthält dann 2,26 g 1,2,4-Trihydroxybenzol und 0,6 g 1,2,3-Trihydroxybenzol, was einer Gesamtausbeute an Trihydroxybenzolen von 45 %, bezogen auf eingesetztes Wasserstoffperoxid, entspricht.

Ansprüche

1.) Verfahren zur Herstellung von 1,2,3- und 1,2,4-Trihydroxybenzolen durch Hydroxylierung von Resorcin mit Wasserstoffperoxid, dadurch gekennzeichnet, daß man Resorcin bei Temperaturen von mindestens 60 °C mit wäßrigem Wasserstoffperoxid in Kontakt bringt, wobei die anfängliche Wassermenge des Gemisches aus Resorcin und Wasserstoffperoxid vor Beginn der Reaktion zwischen 0,1 bis 36 Gewichtsprozent, bezogen auf das Gemisch, liegt.

2.) Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man bei mindestens 80 °C Resorcin und Wasserstoffperoxid miteinander in Kontakt bringt.

3.) Verfahren nach Anspruch 1 und 2, dadurch gekennzeichnet, daß man Resorcin mit Wasserstoffperoxid bei 110 bis 120 °C in Kontakt bringt.

4.) Verfahren nach Anspruch 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß man Resorcin in Form seiner Schmelze einsetzt.

5.) Verfahren nach Anspruch 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß die Wassermengen vor Beginn der Reaktion zwischen 0,5 bis 15 Gewichtsprozent, bezogen auf das Gemisch aus Resorcin und Wasserstoffperoxid, liegen.

6.) Verfahren nach Anspruch 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß die Wassermengen zwischen 0,8 bis 10 Gewichtsprozent, bevorzugt zwischen 0,8 bis 6 Gewichtsprozent, bezogen auf das Gemisch aus Resorcin und Wasserstoffperoxid, liegen.



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			EP 87102100.2
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl. 4)
A	DE - A - 2 138 735 (HAARMANN & REIMER) * Anspruch 1; Beispiel 1 * --	1	C 07 C 39/10 C 07 C 37/60
A	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN, unexamined applications, C Feld, Band 4, Nr. 106, 30. Juli 1980 THE PATENT OFFICE JAPANESE GOVERNMENT Seite 149 C 20 * Kokai no. 55-69 529 (KOGYO GIJUTSUIN) * --	1	
A	US - A - 4 387 252 (CHRISTOPH JUPE et al.) * Anspruch 1; Spalte 1, Zeilen 5-12 * --	1	
A	US - A - 3 959 388 (NICOLAAS A. DE HEIJ et al.) * Anspruch 1 * --	1	C 07 C 39/00 C 07 C 37/00
A	EP - A2 - 0 122 374 (DEGUSSA) * Anspruch 1 * ----	1	
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt.			
Recherchenart WIEN		Abschlußdatum der Recherche 07-05-1987	Prüfer REIF
<div><div><p>EPA Form 1503 03 82</p><p>KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTEN</p><p>X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet</p><p>Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie</p><p>A : technologischer Hintergrund</p><p>O : nichtschriftliche Offenbarung</p><p>P : Zwischenliteratur</p><p>T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze</p></div><div><p>E : älteres Patentedokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist</p><p>D : in der Anmeldung angeführtes Dokument</p><p>L : aus andern Gründen angeführtes Dokument</p><p>& : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument</p></div></div>			

BEST AVAILABLE COPY

Titre

Prepn. of 1,2,3-(1,2,4)-tri:hydroxybenzene(s) - by direct hydroxylation of resorcinol with aq. h.

Données de publication

N° de publication

DE3607924 C 19870820 DW1987-33 4p * AP: 1986DE-3607924 19860311

EP-236785 A 19870916 DW1987-37 Ger 5p AP: 1987EP-0102100 19870214 DSR: AT CH DE FR GB

GR IT LI NL SE

JP62221642 A 19870929 DW1987-44 AP: 1987JP-0054285 19870311

US4751333 A 19880614 DW1988-26 4p AP: 1987US-0019092 19870226

EP-236785 B 19890405 DW1989-14 Eng DSR: AT CH DE FR GB GR IT LI NL SE

DE3760087 G 19890511 DW1989-20

BE1001721 A 19900220 DW1990-10 AP: 1987BE-0000235 19870311

Numéro de Priorité 1986DE-3607924 19860311

Nbre de Pays Couverts 13

Nbre de Publications 7

Brevets Cités DE2138735; EP-122374; US3959388; US4387252 No-citns.; 1.Jnl.Ref

CIB

C07C-037/60 C07C-039/10

Résumé

Basic

DE3607924 C Prepn. of 1,2,3- and 1,2,4-trihydroxybenzenes comprises direct hydroxylation of resorcinol with aq. hydrogen peroxide (contg. 0.1-36 wt.% aq. initially) at temps. 60-150 C, pref. 110-120 C.

USE - The prods. are strong reducing agents, e.g. for photographic and lithographic operations, and are components of certain cosmetic and insecticidal formulations, polymer compsns. (as stabilisers and antioxidants) and polymerisation inhibitors. (0/0)

Equiv. Europ.

EP-236785 B Process for the preparation of 1,2,3- and 1,2,4-trihydroxybenzenes by hydroxylation of resorcinol with hydrogen peroxide, characterised in that resorcinol is brought into contact with aqueous hydrogen peroxide at temperatures of at least 60 deg.C in the absence of a catalyst, the initial amount of water of terminat mixture consisting of resorcinol and hydrogen peroxide before the start of the reaction being between 0.1 and 36 percent by weight, relative to the mixture. (5pp)

Equiv. US

US4751333 A Prepn. of 1,2,3- and 1,2,4-trihydroxybenzenes (I) and (II) comprises contacting resorcinol, (III), with aq. H₂O₂ at 60 deg. C (pref. 80 deg. C) or higher.

The initial amt. of water in the reaction mixt. is 0.1-36 (0.5-15) wt.%. (III) is pref. in melt form.

USE/ADVANTAGE - No catalyst is necessary. (I) is used in photography, lithography, in galvanising techniques, and for cosmetics and insecticides. (II) is a stabiliser, antioxidant and polymerisation inhibitor and is also used in cosmetics. (4pp)

Déposant & Inventeur(s)

Déposant (DEGS) DEGUSSA AG

Inventeurs PRESCHER G; RITTER G; SAUERSTEIN H

Codes d'accès

Numéro 1987-229285 [33]

No. Sec. C1987-096646

Codes

Codes Manuels CPI: A02-C C10-E02 C12-L02 C12-N02 E10-E02A G06-G01

Classes Derwent A60 C03 E14 G06

Codes de mise à jour

Code de mise à jour 1987-33

Code Mise à Jour Equivalents 1987-37; 1987-44; 1988-26; 1989-14; 1989-20; 1990-10

Autres

Nos. de composés R00539-P R08208-P R00539-P R08208-P